### TONER AND MANUFACTURE THEREOF

Publication number: JP4019753

Publication date:

1992-01-23

Inventor:

NAKAMURA YASUSHIGE; KATAGIRI YOSHIMICHI;

DATE HITOAKI

Applicant:

FUJITSU LTD

Classification:

- International:

G03G9/08; G03G9/08; (IPC1-7): G03G9/08

- European:

Application number: JP19900124799 19900515 Priority number(s): JP19900124799 19900515

Report a data error here

#### Abstract of JP4019753

PURPOSE:To eliminate the occurrence of filming and to obtain a high electrostatic chargeability and an improved pressure fixing property by using a compound having a hydroxyl group and an amide group in a specific molecule as a binder compound used for a core material, and using a polymerizable polymeric monomer composition as a shell material. CONSTITUTION:As the binder compound used for the core material, the compound having at least >=1 hydroxyl group and amide group respectively in the molecule expressed by formula 1, is used and the polymer of the polymerizable polymeric monomer composition is used as the shell material. The core material and the above-mentioned shell material are stirred and mixed with a high speed, the shell material being stuck to the core material electrostatically (an ordered mixture), and by applying such the impact force that the ordered mixture is made into collision with a plate at a high speed, the collision energy makes the shell material fused to form an encapsulated toner. Hence the occurrence of filming is reduced and the toner having high electrostatic chargeability and the improved pressure fixing property is obtained.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

No family

⑩日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

# ⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 平4-19753

50 Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

@公開 平成4年(1992)1月23日

G 03 G 9/08

3 1 1

7144-2H

審査請求 未請求 請求項の数 6 (全9頁)

会発明の名称

トナーおよびその製造方法

②特 頤 平2-124799

②出 顋 平2(1990)5月15日

 安 成

神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地 富士通株式会社

内

@発明者 片桐

善 道

神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地 富士通株式会社

内

@発明者 伊達

仁 昭

神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地 富士通株式会社

内

勿出 願 人 富士通株式会社

神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地

個代 理 人 弁理士 宮内 佐一郎 外1名

明細管

1. 発明の名称

トナーおよびその製造方法

- 2. 特許請求の範囲
- (1) 芯物質および般物質よりなるトナーであって、前記芯物質に用いられるパインダ化合物として下記構造式(1), (Ⅱ)に示す分子中に水酸基およびアミド基をそれぞれ少なくとも1 個以上を有する化合物を用い、前記般物質として重合可能な重合性単量体組成物の重合体を用いることを特徴とするトナー。

$$R - M - R \tag{II}$$

**{ただし、** 

- (2) 前記重合体としてフッ素化合物を含有した 重合体を用いることを特徴とする請求項 1 記載の トナー。
- (3)前記頭合体としてシラン化合物を含有した 重合体を用いることを特徴とする請求項1記載の トナー。
- (4) 前記重合体としてホスファゼン誘導体を含 有した重合体を用いることを特徴とする請求項1 記載のトナー。
- (5) 前記般物質としてベンソグアナミン樹脂またはメラミン樹脂を原料とする硬化樹脂球形微粒子を用いることを特徴とする請求項1記載のトナー。
- (6)前記芯物質の表面に前記般物質を静電的に 付着させ、機械的熱的エネルギーにより前記芯物

質表面に前記殻物質を融着させたことを特徴とす るトナーの製造方法。

#### 3、発明の詳細な説明.

#### [概要]

電子写真などに用いられる磁気ブラシ現像剤と してのトナーおよびその製造方法に関し、

トナーのフィルミングの発生がなく、また、高い帯電能を有するとともに圧力定着性が良好なトナーおよびその製造方法を提供することを目的とし、

芯物質および穀物質よりなるトナーであって、 前記芯物質に用いられるパインダ化合物として下 記標造式(1). (II)に示す分子中に水酸基お よびアミド基をそれぞれ少なくとも1個以上を有 する化合物を用い、前記穀物質として重合可能な 重合性単量体組成物の重合体を用いるように構成 する。

$$R = (CH_2)_{\pm} = CH = CH_3$$
 (1)  
OH

紙等にトデー画像を転写した後、圧力、熱、光等 により定着を行い印刷物を得るものである。

前記トナーの現像方法としては、特に米国特許 第2186439 号等に記載された磁気ブラシ現像方法 が広く実用化されている。磁気ブラシ現像方法に ついて鮮説すると、磁性キャリアとトナーとを混 合権押して互いに逆極性に摩擦帯電させた磁性現 像剤を用い、磁性現像剤を磁石上に保持したブラ シ状の穂により静電潜像担体表面を擦過すること によりトナーのみを電気的な吸引力により分離付 着させ、静電潜像を現像するものである。従来、 磁性現像剤としてはいわゆる二成分系磁性現像剤、 詳しくはキャリアとして平均粒径100μm程度 の鉄粉、フェライト粉、マグネタイト粉などの磁 性粉末またはこれらの磁性粉末の樹脂被覆粉末が、 また、前記トナーとして天然または合成高分子物 質よりなるパインダ樹脂中に着色などを分散し平 均粒径10μm程度に微粉砕した非磁性絶縁性粉 末が常用されている。

$$R-M-R$$
 (II)

{ただし、

また、前記芯物質の表面に前記殻物質を静電的に付着させ、機械的熱的エネルギーにより前記芯物質表面に前記殻物質を融着するように構成する。

#### [産業上の利用分野]

本発明は、電子写真などに用いられる磁気ブラシ現像剤としてのトナーおよびその製造方法に関する。

電子写真法としては、米国特許第1291691号等に記載された方式が周知である。これは一般には 光導電性を有する静電潜像担体にコロナ放電などにより一様な静電荷を与え、種々の手段により静 電潜像担体上に光像を照射することによって電気 的潜像を形成し、次いで潜像をトナーと呼ばれる 着色微粉末を用いて現像可視化し、必要に応じて

### [従来の技術]

- 1. 定着に必要なエネルギー顔が必要ないことから装置の小型化に適する。
- 2. 熱ロール定着方式など他の定着方式で必要と されるウォームアップ時間が必要ないことから、 クイックスタートが可能である。
- 3. 定着に際して、熱や光エネルギーを新たに必要としないことから装置の消費電力を低く抑えることが可能となる、

などの利点を有しており、パーソナルユースの小

型被写機や小型プリンタの定着方式として近年大いに注目されている定着方式である。

したがって、従来のトナーには圧力定着用のバインダ樹脂が用いられる。この圧力定着に用いるバインダ樹脂は、紙などの記録媒体上に加圧のみで強固に定着させる必要があることから、圧力を受けることにより容易に塑性変形を起こす軟質な樹脂、例えば低分子量のポリエチレンワックス、ポリプロピレンワックスなどを用いることが望ましいとされていた。

#### [発明が解決しようとする課題]

しかしながら、このようなトナーに軟質樹脂を 単独で用いると、以下の問題点が生じる。

1. トナー保存中や装置内のトナー補給ホッパ中において、僅かな圧力や熱によりトナー粒子問士が相互に付着したブロッキングやケーキングなどの凝集現象を起こす。この現象が生じると、トナーホッパからのトナー補給がスムーズに行われなくなる。

トナーフィルミングの発生がなく、また、高い帯 電能を有するとともに圧力定着性が良好なトナー およびその製造方法を提供することを目的とする。

### [課題を解決するための手段]

前記目的を達成するために、本発明は、芯物質 および般物質よりなるトナーであって、前記芯物質に用いられるパインダ化合物として下記構造式 (I), (II)に示す分子中に水酸基およびアミ ド基をそれぞれ少なくとも1個以上を有する化合 物を用い、前記般物質として重合可能な重合性単 量体組成物の重合体を用いるものである。

$$R - (CH_2)_2 - CH - CH_3$$
 (I)  
OH

$$R - M - R \qquad (\vec{n})$$

**{ただし、** 

以下、本発明を詳しく説明する。

2. ブロッキングやケーキングが生じる粒子同士 が凝集するため、トナーの粒径、形状が変わるこ となどに基づき、トナーに対する摩擦帯電が適切 に行えなくなる。

3. パインダ樹脂が軟質であるがために、トナーを摩擦帯電させる部位、例えば、一成分現像方法ではブレード等、二成分現像方法ではキャリア等にトナーが粘着(フィルミング)して、トナーに適切な摩擦帯電が行えなくなる。

4. 例示した、ポリエチレン、ポリプロピレン化合物等の一般に圧力定替用トナーバインダに多用される樹脂は染料等の帯電助剤を添加した場合においても、摩擦帯電され難い特性を有しており、使用環境条件や現像プロセス条件の僅かな変動により現像に必要な帯電量を維持できなくなる。 5. フォトコンドラムに対してトナーがフィルミングを起こすことにより、フォトコンドラムがフィルミングを起こすことにより、プォトコンドラムができなくなることがある。

本発明は、以上の実情に鑑みなされたもので、

まず、分子中に水酸基を有するカルボン酸化合物と1級アミン化合物の縮重合により、カプセルトナーの芯物質の主成分を得る。これに染料、カーボンブラックなどの着色剤を溶融混練後、粉砕分級し、芯物質を得る。

次に、重合可能な単量体をカチオン(アンオン) 重合または縮合重合またはラジカル重合(懸濁重 合または乳化重合)によって微粒子化(5 μ m 以 下)し、殻物質を得る。

この際、縮合重合は熱硬化性樹脂を溶液中で重合する方法、またはスプレードライによる重合方法をとる。また、ラジカル重合を使用する場合、 懸濁重合法の方が分散剤の環境安定性への影響が 少なく、より好ましい。

以下ラジカル重合を用いる場合は、重合開始剤を重合性単量体に溶解させ、この重合性単量体組成物をホモミキサや超音波ホモジナイザを用いて、水などの分散媒中に分散させる。ついで、ラジカル重合し、単量体組成物を硬化させ、微小粒子を得る。

重合開始剤は水溶性や油溶性の開始剤を1種類 もしくは2種類以上組み合わせて任意に使用する ことができ、重合には熱および光や7線等の電磁 波を任意に使用することができる。

重合開始剤としては公知のどのような水溶性の 光重合開始剤であってもよいが、その具体例とし てはベンソイン、ベンソインメチルエーテル、ベ ンソインプロピルエーテル、ベンジル、ベンソフ ェノン、3,3',4,1'-テトラ-(1-プチルパーオキシ カルポニル) ペンソフェノンソディウムペンゼン サルフィネート、ソディウムロートルエンサルフ ィネート、ジイソプロピルパーオキシジカーボネ イト、イソプチリルパーオキサイド、イソプロピ ルパーオキサイド、ペンソイルパーオキサイド、 サクシニックアシッドパーオキサイド、ラウロイ ルパーオキサイド、2.2′- アゾビスイソプチロニ トリル、1.1'- アソピス(シクロヘキサンー- カ ルポルニル)、2.2' - アソビス(1-メトキシ-2.1 - ジメチルパレロニトリル)、2.2′- アソビス (メチルイソプチレート)、1.1-アソビス(2-ア

. ルプロパントリメタクリレート、1.1-ブタジエン、 イソプロピルジメタクリルイソステアロイルチタ ネートなどがある。

これらの単量体は単独もしくは混合して使用することができる。

次に、前記芯物質と前記殻物質を高速で攪拌混合を行い、般物質を芯物質に静電的に付着させる (オーダードミクスチャ)。次に、このオーダードミクスチャを高速で板に衝突させるような衝撃力を加え、衝突エネルギにより殻物質を融着させてカプセルトナーを形成する。

# [作用]

圧力定着方式においては、定着性を向上させる ため、バインダに軟質樹脂を用いる必要がある。 しかし、これを用いると二成分現像剤においては、 キャリア表面にトナーが酷着するキャリアフィル ミングが発生し、トナーが帯電しなくなり正常な 印字特性を維持できなくなってしまう。

一方、逆に硬質樹脂を用いると、良好な圧力定

ミジノプロパン)ジアセテート、2.2-アゾビス (2-アミジノプロパン)ジヒドロクロライド、2.3-ブタンジオール、3.4-ヘキサンジオール、3.4-ヘキサンジオール、 3.7 ディウムホルムアルデビドジサルファイト、4-ピペリジノールヒドロクロライドなどを使用することができる。さらにこれらの開始剤は1種もしくは複数種組み合わせで使用することができる。

### 着性が得られなくなってしまう。

これらの問題は前記カプセルトナーにより解決 される。このカプセルトナーでは、優れた圧力定 替性を有する芯物質表面を般物質で一様に被復し たため、定着性を良好で、キャリアフィルミング も発生することがなく、高い帯電能を有している。

#### [実施例]

以下、実施例により本発明をさらに具体的に説明するが、本発明は、実施例により限定されるものではない。

### 実施例1

まず、芯物質を下記のようにして製造する。 モノアミド樹脂 分子構造

a = 3 ~ 30

94重量部3重量部

染料 S-31 (オリエント化学製) カーポンプラック Black Pesils L (キャポット製)

3重量部

を溶融混練後、粉砕分級し、平均粒径 1 2 μ m の 芯物質 A を得た。

次に、殻物質を下記の重量部を用いて製造する。 単量体

スチレン(和光純薬製) -

80重量部

ブチルアクリレート (和光純薬製) 10重量部 2-エチルヘキシルメタクリレート (和光純薬製)

10重量部

### 重合開始剤

アソビスイソブチロニトリル(和光純薬製)

1重量部

すなわち、上記開始剤および分散剤としてポリビニルアルコール(和光純薬社製) 0.02% 入りの蒸留水 500重量部中に前記単量体組成物を入れ、室温(20℃)でディスパーサー(9.8001.p.n)を用いて3分間攪拌した。その後ディスパーサーをスリーワンモータに変え、1001.p.nにて攪拌しながら50℃、10時間で重合した。次に、水に分散した電合物を遠心分離し、ろ別した。この重合物をpl

が 8 以下になるまで水洗を 3 回畿り返し、平均粒 径 0.9 μmの大きさの穀物質 A の粒子を作成した。

次に、芯物質 A を 17重量部及び般物質 A を 23重 量部へンシェルミキサ (FM-10B型、三井三池製作 所エンジニアリング)により慢拌混合を行い、殻 物質 A を芯物質 A 表面に静電的に付着させた。 次 に、前記混合物を高速気流中衝撃カプセル化法に より、トナー表面に融着させたところ平均粒径14 . 5μmのカプセルトナーが得られる。

#### (1) 定蓄性試験

次に、試作したカプセルトナーをミニ現像機を用いてトナー層の厚さの異なる(15~30μm)粉像を普選紙上に作製し、これを圧力定着用試験機の圧力定着部を通してトナーの定着像を得た。なお、本試験機の圧力定着部の線圧は15kg/cm 、ニップ長0.5mm である。次に、この定着像に対して対表・プラーブ(スコッチメンディングテープ、住友3 M社製)を一定荷重(1 kg)を張りつけて、2.5cm/c で引き剝がし、テープ引き剝がし前後を評価学濃度の比によって定着率を求め、定着性を評価

した。

現像後のトナーの粉像の厚さにかかわらず、定 着率90%以上と良好な圧力定着性を示した。

### (2) 攪拌時間に伴う帯電量の推移

次に、試作したカプセルトナーと樹脂コートフェライトキャリア(平均粒径 100μm)をトナー濃度4wt%で混合し、ボールミルを用いて攪拌を行った。10min,1,50,100b攪拌時に現像削採取し、各時間の帯電量を測定した。

10min 損拌時の帯電量は $-12\mu$  C / g を示し、これより100h 提拌を行っても $-10\mu$  C / g の帯電量を維持した。

#### (3) キャリアフィルミングの有無

次に、100b攪拌後のキャリアの表面状態をSE M象で観察することによりキャリアフィルミング の有無を調べた。

キャリア表面にトナー触着はまったく認められず、トナーフィルミングは発生していなかった。

芯物質Aと以下の製造方法によって作成された 穀物質Bを用い、実施例1と同様の方法でカプセルトナーを作成した。

#### 単量体

スチレン(和光純楽製)

80重量部

プチルアクリレート(和光純薬製) 10重量部

重合開始剤

2. 2-アゾビス (2-アミジノブロパン) ジアセテート (和光純楽製) 「重量部

を用いて穀物質Bを製造した。

すなわち、上記開始剤および分散剤としてポリビニルアルコール(和光純薬社製) 0.02% 入りの蒸留水 500重量部中に前配単量体組成物を入れ、室温(20℃)でホモミキサー(24、0001.p.m)を用いて3分間提拌した。その後ホモミキサーをスリーワンモータに変え、1001.p.mにて攪拌しながら50℃、10時間で重合した。次に、水に分散した重合物を遠心分離し、ろ別した。この重合物をpibが8以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径0.5μmの大きさの数物質 B の粒子が作成された。

実施例2

得られたカプセルトナーについて実施例1の(1)、(2)、(3) の評価を同様に行った。

現像後のトナーの粉像の厚さにかかわらず、定 着率80%以上と良好な圧力定額性を示した。

10min 攪拌時の帯電量は $-12\mu$  C / g を示し、これより100h攪拌を行っても $-12\mu$  C / g の帯電量を攪拌した。

キャリア表面にトナーの融着はまったく認められず、トナーフィルミングは発生していなかった。

#### 比較例1

カプセルトナーの芯物質について実施例 1 の (! ), (2), (3) の評価を同様に行った。

- (1) 定着率は粉像の厚さにかかわらず95%以上と 度好であった。
- (2) 10分損枠時には $-8\mu$  C / g であるが、1h 複枠すると $-2.8\mu$  C / g となり1001 では $-2.1\mu$  C / g とほとんど帯電しなかった。
- (3) 100b慢拌後のキャリアの表面にはトナーが融 着しており顕著なトナーフィルミングが確認され

ルアルコール(和光純薬社製) 0.02% 入りの裏留水 500重量部中に前記単量体組成物を入れ、室温 (20℃) でディスパーサー (9,800 r.p.m)を用いて 3分間攪拌した。その後、ディスパーサーを用いて - ワンモータに変え、100 r.p.mにて攪拌しながら 50℃、10時間で重合した。次に、水に分散した重合物を遠心分離し、ろ別した。この重合物をphが 8 以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径 0.9 μm の大きさの殻物質 C の粒子を作成した。

得られたカプセルトナーについて、実施例1の 定着性試験、攪拌時間に伴う帯電量の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 実施例1と同様な効果が得られた。

# 実施例 4

芯物質Aと以下の製造方法によって作成された 穀物質Dを用い、実施例1と同様の方法でカプセルトナーを作成した。

#### 単量体

スチレン (和光純薬製)

80重量部

た。

# 実施例3

実施例3および実施例4においては、トナーの 般物質としてフッ素化合物を含有した重合体を用 いている。フッ素化合物を用いると、特に水性が 高く、フィルミングが少なくなる。

芯物質Aと以下の製造方法によって作成された 教物質Cを用い、実施例1と同様の方法でカプセ ルトナーを作成した。

#### 単量体

スチレン(和光純楽製) 80質量部 ブチルアクリレート(和光純楽製) 10質量部 トリフロロエチルメタクリレート(共栄社油脂製)

#### 重合開始剤

2.2-アソビス(2-アミジノブロパン)ジアセテート (和光純楽製) L重量部を用意する。

次に、上記開始制および分散剤としてポリビニ

ブチルアクリレート(和光純薬製) 10重量部 パーフロロオクチルメタクリレート(共栄社油脂 製) 10重量部

#### 重合開始剤

2. 2-アゾピス (2-アミジノプロパン) ジアセテート (和光純薬製) I 重量部

#### を用意する。

次に、上記開始剤および分散剤としてポリピニルアルコール(和光純薬社製)0.02% 入りの窓留水 500重量部中に削記単量体組成物を入れ、窒温 (20℃) でホモミキサー (24.000 r.p.m) を用いて3分間攪拌した。その後ホモミキサーをスリーワンモータに変え、100 r.p.mにて攪拌しながら50℃、10時間で重合した。次に水に分散した重合物を追心分離し、ろ別した。この重合物をpbが8以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径 0.9μmの大きさの殻物質Dの粒子を作成した。

得られたカプセルトナーについて、実施例1の 定着性試験、機律時間に伴う帯電量の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 . 実施例1と間様な効果が得られた。

#### 実施例5

実施例 5 および実施例 6 においては、トナーの 殻物質としてシラン化合物を含有した 遺合体を用 いている。シラン化合物を用いると、水性が高く フィルミングが少なくなる。

芯物質Aと以下の製造方法により作成された殻物質Eを用い、実施例1と同様の方法でカプセルトナーを作成した。

#### 単量体 ·

スチレン (和光純薬製) 80重量部 ブチルアクリレート (和光純薬製) 10重量部 ィーメタクリロキシプロピルトリメトキシシラン (チッソ製) 10重量部

#### 重合開始剤

2. 2-アゾピス (2-アミジノプロパン) ジアセテート (和光純薬製) I敷量部

を用意した。

次に、上記開始剤および分散剤としてポリビニ

ブチルアクリレート (和光純楽製) 10重量部 3-メタクリロキシプロピルトリス (メトキシエト キシ) シラン (チッソ製) 10重量部

### 重合開始剤

´ 2.2-アソビス(2-アミジノプロパン)ジアセチート(和光純楽製) | 重量部を用意した。

次に、上記開始剤および分散剤としてポリビニルアルコール(和光純薬社製)0.02% 入りの蒸留水 500重量部中に前記単量体組成物を入れ、窒温(20℃)でホモミキサー(24,000 r.p. a)を用いて3分間損拌した。その後、ホモミキサーをスリーワンモータに変え、100 r.p. aにて損拌しながら50℃、10時間で重合した。次に、水に分散した重合物を遠心分離し、ろ別した。この重合物をphが8以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径 0,9μa の大きさの般物質Fの粒子を作成した。

得られたカプセルトナーについて、実施例1の 定着性試験、攪拌時間に伴う帯電量の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 ルアルコール(和光純薬社製) 0.02% 入りの蒸留水 500重異部中に前記単量体組成物を入れ、 窓温 (20℃) でディスパーサー (3,800 に p. m) を用いて 3 分間攪拌した。その後ディスパーサーをスパーサーをフンモータに変え、100 r.p.mにて攪拌しながら50℃、10時間で重合した。次に水に分散した重合物を遠心分離し、ろ別した。この重合物をphが8以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径 0.9μm の大きさの般物質Eの粒子を作成した。

得られたカプセルトナーについて、実施例Iの 定替性試験、攪拌時間に伴う帯電量の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 実施例1と同様な効果が得られた。

#### 実施例6

芯物質Aと以下の製造方法によって作成された 穀物質Fを用い、実施例1と同様の方法でカプセ ルトナーを作成した。

#### **単量** 体

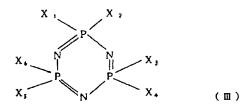
スチレン(和光純薬製)

80重量部

実施例1と同様な効果が得られた。

#### 実施例7

実施例7および実施例8においては、トナーの 般物質として次式(III)に示すホスファゼン誘導 体を含有した重合体を用いている。ホスファゼン 誘導体を用いると、特に、硬度が大きく、耐水性、 熱安定性が優れているため、ドラムおよびキャリ アのフィルミングが少なくなる。

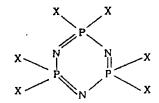


(上記式において X , ~ X 。は同一もしくは異なっていてもよく、それぞれ水素、ハロゲン及びアクリルもしくはメタクリル含有の基からなる群から選ばれる基を表す。但し、 X , ~ X 。のうち少なくとも1つはラジカル重合可能なアクリルもしくはメタクリル含有の基からなる。)

芯物質Aと以下の製造方法により作成された般物質Gを用い、実施例1と同様の方法でカプセルトナーを作成した。

また、ホスファゼン誘導体を以下のように合成 する。

すなわち、ヘキサクロロシクロトリホスファゼン(新日曹化学)1重量部、ピリジン3重量部をペンゼン10重量部に溶解したのち、ヒドロキシエチルメタグリレート2重量部を2時間で適下し、60℃で10時間反応し、下記構造式の化合物を得た。



(ここで $X:CH_2=C(CH_3)-COOCH_2$   $CH_2$  O-を示す。)

次に、競物質を以下のように製造する。

#### 単量体

スチレン (和光純薬製)

80重量部

#### 実施例6

芯物質Aと以下の製造方法によって作成された 般物質Hを用い、実施例1と同様の方法でカブセルトナーを作成した。

#### 単量体

スチレン (和光純聚製) 80重量部 ブチルアクリレート (和光純聚製) 10重量部 パーフロロオクチルメタクリレート (共栄社油脂 製) 10重量部

### 重合開始剤

2, 2-アソビス (2-アミジノブロパン) ジアセテート (和光純薬製) 「重量部を用意する。

次に、上記開始剤および分散剤としてポリビニルアルコール(和光純薬社製) 0.02% 入りの蒸留水 500重量部中に前記単量体組成物を入れ、室温(20℃)でホモミキサー(24,0001.p.a) を用いて3分間攪拌した。その後、ホモミキサーをスリーワンモータに変え、1001.p.aにて攪拌しながら50

ブチルアクリレート (和光純楽製) 10重量部 前記構造式の化合物 10重量部

### 重合開始刺

2. 2-アソビスイソブチロニトリル (和光純楽製) |質量部

#### を用意する。

次に、上記開始剤および分散剤としてポリビニルアルコール(和光純薬社製) 0.02% 入りの蒸留水 500重量部中に前記単量体組成物を入れ、窒温(20℃)でディスパーサー(9,800にp.m)を用いて3分間攪拌した。その後、ディスパーサーをスリーワンモータに変え、100にp.mにて攪拌しなから50℃、10時間で重合した。次に水に分散したが10時間で重合した。次に水に分散したが含物を遠心分離し、ろ別した。この重合物をphが8以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径 0.5μm の大きさの般物質Gの粒子を作成した。

得られたカプセルトナーについて、実施例1の 定替性試験、攪拌時間に伴う帯電量の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 実施例1と同様な効果が得られた。

で、10時間で重合した。次に水に分散した重合物を速心分離し、ろ別した。この重合物をplaが8以下になるまで水洗を3回繰り返し、平均粒径 0.5 μπ の大きさの般物質Hの粒子を作成した。

得られたカプセルトナーについて、実施例1の 定着性試験、攪拌時間に伴う帯電脈の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 実施例1と同様な効果が得られた。

### 実施例 9

実施例9においては、トナーの般物質としてベンゾグアナミン樹脂またはメラミン樹脂を原料とする硬化樹脂球形微粒子を用いている。この微粒子を用いると、耐水性、熱安定性に優れるため、ドラムやキャリアのフィルミングが少なくなる。

前記芯物質 A を 11重量部及び 
設物質として 0.3  $\mu$  a メラミンとホルムアルデヒド縮合物(エポスター 5125: 日本触媒化学)を 21 重量部へンシェルミキサ( FM-108 型 三井三池製作所エンジニアリング)により 
提神混合を行い、 
設物質を芯物質 A

表面に静電的に付着させた。次に、前記混合物を 高速気流中衝撃カプセル化法により、トナー表面 に融着させたところ平均粒径12. 9 μ m のカプセル トナーが得られた。

得られたカプセルトナーについて、実施例1の 定着性試験、攪拌時間に伴う帯電量の推移の測定、 およびフィルミングの有無の調整を行ったところ、 実施例1と同様な効果が得られた。

# [発明の効果]

以上説明してきたように、本発明によれば、フィルミングの発生が少なくなり、高い帯電能を有するとともに圧力定着性が良好なトナーを得ることができる。

特許出願人 富士通株式会社 代理人 弁理士 宮 内 佐一郎 代理人 弁理士 竹 内 進